(12)特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(19) 世界知的所有権機関 国際事務局



1 TARRA DAN 1981 HI BURK BARBA XX 14 KK DANA 1988 HI BURK XADA XADA AKA 188 DI SUNTA SUD SUD SUD SUD

(43) 国際公開日 2003年11月6日 (06.11.2003)

PCT

(10) 国際公開番号 WO 03/091339 A1

(51) 国際特許分類7:

C08L 95/00

(74) 代理人: 渡邉 潤三 (WATANABE,Junzo); 〒107-0052

(21) 国際出願番号:

PCT/JP03/05290

(22) 国際出題日:

2003 年4 月24 日 (24.04.2003)

日本語

(25) 国際出願の言語:

日本語

(26) 国際公開の言語:

(30) 優先権データ: 特願2002-122931

特願2002-134040

2002 年4 月24 日 (24.04.2002) 2002年5月9日(09.05.2002)

(71) 出願人 (米国を除く全ての指定国について): 旭化 成株式会社 (ASAHI KASEI KABUSHIKI KAISHA) [JP/JP]; 〒530-8205 大阪府 大阪市 北区堂島浜 1 丁目 2番6号 Osaka (JP).

(72) 発明者; および

(75) 発明者/出願人 (米国についてのみ): 中島 滋夫 (NAKA-JIMA, Shigeo) [JP/JP]; 〒252-0814 神奈川県 藤沢市 天 神町1-4-35 Kanagawa (JP). 白木 利典 (SHIRAKI, Toshinori) [JP/JP]; 〒242-0028 神奈川県 大和市 桜森2-16-14 Kanagawa (JP).

東京都港区 赤坂1丁目3番5号 赤坂アピタシオン ビル3階 Tokyo (JP).

- (81) 指定国 (国内): AE, AG, AL, AM, AT, AU, AZ, BA, BB, BG, BR, BY, BZ, CA, CH, CN, CO, CR, CU, CZ, DE, DK. DM, DZ, EC, EE, ES, FI, GB, GD, GE, GH, GM, HR, HU, 1D, IL, IN, 1S, JP, KE, KG, KP, KR, KZ, LC, LK, LR, LS, LT, LU, LV, MA, MD, MG, MK, MN, MW, MX, MZ, NI, NO, NZ, OM, PH, PL, PT, RO, RU, SC, SD, SE, SG, SK, SL, TJ, TM, TN, TR, TT, TZ, UA, UG, US, UZ, VC, VN, YU, ZA, ZM, ZW.
- (84) 指定国 (広域): ARIPO 特許 (GH, GM, KE, LS, MW, MZ, SD, SL, SZ, TZ, UG, ZM, ZW), ユーラシア特許 (AM, AZ, BY, KG, KZ, MD, RU, TJ, TM), ヨーロッパ特許 (AT, BE, BG, CH, CY, CZ, DE, DK, EE, ES, FI, FR, GB, GR, HU, IE, IT, LU, MC, NL, PT, RO, SE, SI, SK, TR), OAPI 特許 (BF, BJ, CF, CG, CI, CM, GA, GN, GQ, GW, ML, MR, NE, SN, TD, TG).

添付公開書類: 国際調查報告書

2 文字コード及び他の略語については、 定期発行される 各PCTガゼットの巻頭に掲載されている「コードと略語 のガイダンスノート」を参照。

(54) Title: ASPHALT COMPOSITION

🔫 (54)発明の名称:アスファルト組成物

(57) Abstract: An asphalt composition characterized by comprising (I) 0.5 to 50 parts by weight of a block copolymer ingredient comprising at least one modified block copolymer comprising an (un)hydrogenated base block copolymer comprising a vinylaromatic polymer block (A) and a conjugated diene polymer block (B) and a functional modifier group bonded to the base block copolymer, (II) 100 parts by weight of asphalt, and (III) 0.01 to 10 parts by weight of at least one vulcanizing agent selected from the group consisting of sulfur and sulfur compounds.

ビニル芳香族重合体プロック(A)と共役ジエン重合体プロック(B)とからなる、未水添又は水添さ (57) 要約: れたベースブロック共重合体、及び該ベースブロック共重合体に結合した官能基合有変性剤基を含む、少なくとも 1種の変性ブロック共重合体を含むブロック共重合体成分 (I) O. 5~50重量部、アスファルト (II) 100重 量部、及び硫黄及び硫黄化合物からなる群より選ばれる少なくとも1種の加硫剤(III) O. O1~10重量部を含 ★ 査師、及び続見及び続え、10日 15.2 とかける かいました おことを特徴とするアスファルト組成物が開示される。

WO 03/091339 PCT/JP03/05290

1

明細書

アスファルト組成物

技術分野

本発明は、アスファルト組成物に関する。更に詳細には、 本発明は、少なくとも1つのビニル芳香族重合体プロック (A) と少なくとも1つの共役ジエン重合体プロック(B) とからなるベースブロック共軍合体、及び該ベースプロック 共重合体に結合した官能基含有変性剤基を含む、少なくとも 1種の変性プロック共重合体を含むプロック共重合体成分 (I) 、 ア ス フ ァ ル ト (I I) 、 及 び 硫 黄 及 び 硫 黄 化 合 物 か ら なる群より選ばれる少なくとも1種の加硫剤 (III) を含む ことを特徴とするアスファルト組成物に関する。本発明のア スファルト組成物は、軟化点及び伸度が高く、高温貯蔵安定 性及び低温曲げ特性に優れるのみならず、道路舗装に用いた 際の道路表面の動的安定度、骨材把握抵抗性に優れるため、 道路舗装用に非常に適したアスファルト組成物である。かか る 特 性 を 生 か し て 、 本 発 明 の ア ス フ ァ ル ト 組 成 物 は 、 道 路 舗 装 用 の バ イ ン ダ ー 、 特 に 排 水 性 舗 装 道 路 に 使 用 す る バ イ ン ダ ーとして好適に利用できる。

従来技術

従来、アスファルト組成物は、道路舗装、防水シート、遮音シート、ルーフィング等の用途に広く利用されている。その際、アスファルトに種々のポリマーを添加して、その性質を改良しようとする試みが多くなされている。そのポリマーの具体例としては、エチレン一酢酸ビニル共重合体、エチレンーエチルアクリレート共重合体、ゴムラテックス、共役ジエンとビニル芳香族炭化水素とからなるブロック共重合体等が使用されている。

しかしながら、近年、道路通行車両の増大、或いは高速化といった事情に伴って、優れた強度、耐摩耗性を有するアスファルト混合物、さらに、強度、耐摩耗性を保持しつつ、高速道路での排水性改良や騒音低減化を目的として、道路舗装に用いた際に高い開粒度を発揮するアスファルト混合物の要求がますます高まっている。このため、より高い軟化点や曲げ応力、骨材把握力などの機械的強度が必要とされ、例えば上記ブロック共重合体の分子量を上げることにより改良することが試みられているが、このような方法では高温貯蔵時貯蔵安定性が充分でなく、溶融粘度が高くなり、道路舗装時の施工性が劣る。

このため、一般にはアロマ系オイルの添加、硫黄や過酸化物の添加による架橋で貯蔵安定性を改良することが行われている。例えば、日本国特公昭57-24385号公報(米国特許第4,145,322号に対応)には硫黄の使用が、日

本国特公平1-13743号公報(米国特許第4,554,313号及び米国特許第4,567,222号に対応)には特定構造のポリスルフィドの使用が、日本国特開平3-501035号公報(米国特許第5,508,112号に対応)には硫黄と加硫剤、硫黄含有加硫促進剤の併用が開示されている。しかしながら、かかる改良方法においても未だに満足できる結果が得られておらず、道路舗装に用いた際の道路表面の動的安定度、骨材把握抵抗性に優れる改質材はこれまで見出されていないのが現状であり、さらなる改良が望まれていた。

発明の概要

このような状況下、本発明者らは、従来技術の上記問題を解決するため、ピニル芳香族炭化水素と共役ジエンからなるプロック共重合体又はその水添物とアスファルトとを含む組成物の特性改良について鋭意検討を行なった。その結果、少なくとも1つの共役ジエン重合体プロック(B)とからなるペースプロック共重合体、及び該ペースプロック共重合体に結合した官能基含有変性剤基を含む、少なくとも1種の変性プロック共重合体を含むプロック共重合体成分(I)、アスファルト(II)、及び硫黄及び硫黄化合物からなる群より選ばれる少なくとも1種の加硫剤(III)を含むアスファルト組成

物が、軟化点及び伸度が高く、高温貯蔵安定性及び低温曲げ特性に優れるのみならず、道路舗装に用いた際の道路表面の動的安定度、骨材把握抵抗性に優れることを見出した。また、上記ブロック共重合体(1)として特定のブロック共重合体混合物を用いると、軟化点と溶融粘度とのバランスに優れたアスファルト組成物が得られることを見いだした。これらの知見に基づき、本発明を完成するに至ったものである。

従って、本発明の1つの目的は、軟化点及び伸度が高く、 高温貯蔵安定性及び低温曲げ特性に優れるのみならず、道路 舗装に用いた際の道路表面の動的安定度、骨材把握抵抗性に 優れるアスファルト組成物を提供することにある。

本発明の上記及びその他の諸目的、諸特徴並びに諸利益は、以下の詳細な説明及び請求の範囲の記載から明らかになる。

発明の詳細な説明

本発明によれば、ビニル芳香族炭化水素単量体単位を主体とする少なくとも1つのビニル芳香族重合体ブロック (A)と共役ジエン単量体単位を主体とする少なくとも1つの共役ジエン重合体ブロック (B)とからなるベースブロック共重合体、但し該ベースブロック共重合体は、水添されていないか、又は水添されている、及び

該ベースプロック共重合体に結合した少なくも1つの官

能基を含有する変性剤基

を含む、少なくとも1種の変性ブロック共重合体を含むブロック共重合体成分(1)0.5~50重量部;

アスファルト (II) 1 0 0 重量部;及び

硫黄及び硫黄化合物からなる群より選ばれる少なくとも 1種の加硫剤 (!!!) 0.01~10重量部を含むことを特徴とするアスファルト組成物が提供される。

本発明の理解を容易にするために、以下、本発明の基本的特徴及び好ましい諸態様を列挙する。

1. ビニル芳香族炭化水素単量体単位を主体とする少なくとも1つのビニル芳香族重合体プロック(A)と共役ジエン単量体単位を主体とする少なくとも1つの共役ジエン重合体プロック(B)とからなるベースプロック共重合体、但し該ベースプロック共重合体は、水添されていないか、又は水添されている、及び

該ペースプロック共重合体に結合した、少なくも1つの 官能基を含有する変性剤基

を含む、少なくとも 1 種の変性ブロック共重合体を含むブロック共重合体成分 (1) 0.5~50重量部;

アスファルト (II) 1 0 0 重量部;及び

硫黄及び硫黄化合物からなる群より選ばれる少なくとも 1

種の加硫剤 (III) 0.01~10重量部 を含むことを特徴とするアスファルト組成物。

2. 該プロック共重合体成分 (I)が、

重合体 (1-B)、及び

少なくとも2つの該ビニル芳香族重合体プロック(A)と少なくとも1つの該共役ジエン重合体プロック(B)とからなるペースプロック共重合体、但し該ペースプロック共重合体は、水添されていないか、又は水添されている、及び該ペースプロック共重合体に結合した該変性剤基を含む変性プロック共重合体(1-A) 10~90重量%;及び

少なくとも1つの該ビニル芳香族重合体プロック (A) と少なくとも1つの該共役ジエン重合体プロック (B) とからなるベースプロック共重合体、但し該ベースプロック共重合体は、水添されていないか、又は水添されている、及び 該ベースプロック共重合体に結合した該変性剤基を含む、該変性プロック共重合体 (1-A) とは異なる変性プロック共

少なくとも1つの該ビニル芳香族重合体ブロック (A) と少なくとも1つの該共役ジエン重合体ブロック (B)とからなり、水添されていないか、又は水添されている未変性共 重合体 (1-C)

からなる群より選ばれる少なくとも1つの共重合体10~9

0 重量%

を含む混合物であり、但し各重量%はそれぞれ該混合物の重量に基づく、

ことを特徴とする前項1に記載のアスファルト組成物。

3. 該変性剤基が下記式 (1) ~ (14) よりなる群から選ばれる式で表される少なくとも1種の官能基を有することを特徴とする、前項1又は2に記載のアスファルト組成物。

(1)
$$-NR^1-R^5-OH$$

(2)
$$-N[R^5-OH]_2$$

(3)
$$-NR^1-R^5-Si(OR^6)_3$$

(4)
$$-N[R^5-Si(OR^6)_3]_2$$
,

(5)
$$-NR^{1}-R^{5}-CH-CHR^{6}$$

(6)
$$-N [R^5-CH-CHR^6]_2$$

$$-C-R^5-OR^6$$

(10)
$$-O-R^5-Si(OR^6)_3$$

9

(11)
$$-C-NR^1-R^5-NR^2R^6$$
 O

上記式(1)~(14)において、

Nは窒素原子、Siは珪素原子、Oは酸素原子、Cは炭素 原子、Hは水素原子を表し、

R¹~R⁴は各々独立に水素原子又は炭素数 1~24の炭 化水素基を表し、且つ、該炭化水素基は、所望により、各々 独立に、水酸基、エポキシ基、アミノ基、シラノール基及び 炭素数 1 ~ 2 4 のアルコキシシラン基よりなる群から選ばれ る少なくとも 1 種の官能基を有してもよく、

各R⁵は各々独立に炭素数 1 ~ 4 8 の炭化水素基を表し、 且つ、所望により、各々独立に、水酸基、エポキシ基、アミ ノ基、シラノール基及び炭素数 1 ~ 2 4 のアルコキシシラン 基よりなる群から選ばれる少なくとも 1 種の官能基を有して もよく、

各 R^6 は各々独立に水素原子又は炭素数 $1\sim8$ のアルキル基を表す。

- 4. 前項1~3のいずれかに記載のアスファルト組成物の製造方法であって、
- (1) ピニル芳香族炭化水素単量体単位を主体とする少なくとも1つのピニル芳香族重合体ブロック (A) と共役ジエン単量体単位を主体とする少なくとも1つの共役ジエン重合体ブロック (B) とからなるペースブロック共重合体、及び

該ベースプロック共重合体末端に結合したリチウムイオン

を含むリビングブロック共重合体を提供し、

(2) 該リビングブロック共重合体を、少なくも1つの官 能基を含有する、又は少なくも1つの官能基を形成すること ができる変性剤化合物と反応させることにより、変性ブロック共重合体を得、

(3) 得られた変性ブロック共重合体、及び硫黄及び硫黄 含有化合物からなる群から選ばれる少なくとも1種の加硫剤 を、攪拌しながら溶融状態のアスファルトに添加する、こと を含む方法。

5. 該工程 (2) で得られた該変性プロック共重合体を水添することを特徴とする前項 4 に記載の方法。

本発明で使用するブロック共重合体成分(I)は、

ビニル芳香族炭化水素単量体単位を主体とする少なくとも1つのビニル芳香族重合体ブロック(A)と共役ジエン単量体単位を主体とする少なくとも1つの共役ジエン重合体ブロック(B)とからなるベースブロック共重合体、但し該ベースブロック共重合体は、水添されていないか、又は水添されている、及び

該ペースブロック共重合体に結合した少なくも1つの官 能基を含有する変性剤基

を含む、少なくとも 1 種の変性プロック共重合体を含む成分である。

該変性プロック共重合体のビニル芳香族炭化水素単量体 単位含有量は、一般に5~95重量%、より好ましくは10 ~ 90 重量%、更に好ましくは $15\sim 85$ 重量%である。本 発明においては、特に $5\sim 60$ 重量%、好ましくは $10\sim 5$ 5 重量%、更に好ましくは $15\sim 50$ 重量%の範囲が推奨される。

該ベースブロックブロック共重合体の製造方法としては、例えば日本国特公昭36-19286号公報(GB895980に対応)、日本国特公昭43-17979号公報(米国特許第4,600,749号に対応)、日本国特公昭49-36957号公報(米国特許第3,281,383号に対応)などに記載された方法が挙げられる。これらの方法で得られるリビングブロック共重合体に後述する変性剤を付加反応させることにより本発明で使用する変性ブロック共重合体が得られる。本発明で使用する変性ブロック共重合体は、例えば、下記一般式で表されるような構造を有する。

(A-B) n-Y, A-(B-A) n-Y, B-(A-B) n-Y, Y-(A-B) n, Y-(A-B) n-Y, Y-A-(B-A) n-Y, Y-B-(A-B) n-Y, Y-B-(B-A) n-Y, Y

(上式において、 A はビニル芳香族炭化水素単量体単位を主

体とするビニル芳香族重合体ブロック(A)であり、Bは共役ジエン単量体単位を主体とする共役ジエン重合体ブロック(B)である。AブロックとBブロックとの境界は必ずしも明瞭に区別される必要はない。又、nは1以上の整数、好ましくは1~5の整数である。mは2以上の整数、好ましくは2~11の整数である。Yは、後述する官能基を有する原子団が結合している変性剤の残基を示す。Yを後述するメタレーション反応で付加させる場合、YはAブロック及び/又はBブロックの側鎖に結合する。また、Yに結合しているポリマー鎖の構造は同一でも、異なっていても良い。)

尚、本発明において、ビニル芳香族炭化水素単量体単位を主体とするビニル芳香族重合体プロック(A)とはビニル芳香族炭化水素単量体単位を50重量%以上、好ましくは70重量%以上含有するビニル芳香族炭化水素と共役ジエンとの共重合体プロック又はビニル芳香族炭化水素単独重合体プロックを示し、共役ジエン単量体単位を主体とする共役ジエン重合体プロック(B)とは共役ジエン単量体単位を50重量%を超える量で、好ましくは70重量%以上含有する共役ジエンとビニル芳香族炭化水素との共重合体プロック又は共役ジエン単独重合体プロックを示す。共重合体プロック中のビニル芳香族炭化水素単量体単位は均一に分布していても、又テーバー状に分布していてもよい。又、該共重合体部分には、ビニル芳香族炭化水素単量体単位が均一に分布している

部分及び/又はテーバー状に分布している部分がそれぞれ複数個共存していてもよい。また、共役ジェンとビニル芳香族 炭化水素との共重合体ブロックには、ビニル芳香族炭化水素 単量体単位含有量が異なる部分が複数個共存していても良い。本発明で使用するベースブロック共重合体は、上記一般式で表されるブロック共重合体の任意の混合物でもよい。

また、本発明で使用する変性ブロック共重合体において、 該ベースプロック共重合体又はその水添物中にピニル芳香族 炭化水素単独重合体ブロックが組み込まれている場合、ビニ ル芳香族炭化水素単独重合体ブロックの割合(以下、ビニル 芳香族炭化水素のブロック率という)を、50重量%以上、 より好ましくは50~97重量%、さらに好ましくは60~ 95重量%に調整することが、伸びに優れた組成物を得る上 で好ましい。またビニル芳香族炭化水素単独重合体プロック の重量平均分子量は、一般に 0.5万~50万、好ましくは 0.7~20万であることが推奨される。ビニル芳香族炭化 水素のブロック率の測定は、例えば四塩化オスミウムを触媒 としてターシャリーブチルハイドロパーオキサイドにより水 添されていないブロック共重合体を酸化分解する方法 (I. M. KOLTHOFF, et al., J. Polym. S ci. 1, 429 (1946) に記載の方法) により得たビ ニル芳香族炭化水素単独重合体プロック成分(ただし重合度 が約30以下のピニル芳香族炭化水素単独重合体ブロック成 分は除かれている)を用いて、次式から求められる。

ビニル芳香族炭化水素のブロック率 (重量%)

= (ベースブロック共重合体中のビニル芳香族炭化水素単独 重合体ブロックの重量/ベースブロック共重合体中の全ビニ ル芳香族炭化水素の重量)×100

本発明において、ペースプロック共重合体中の共役ジエン 部分のミクロ構造(シス、トランス、ビニルの比率など)は、 後述する極性化合物等の使用により任意に変えることができ、 共役ジエンとして1,3-ブタジエンを使用した場合には、 1, 2-ビニル結合は一般に5~90%、好ましくは10~ 80%、共役ジエンとしてイソプレンを使用した場合又は1. 3 - ブタジエンとイソプレンを併用した場合には、1,2-ピニル結合と3、4-ビニル結合の合計量は一般に3~8 0%、好ましくは5~70%である。但し、ペースブロック 共重合体が水添されている場合のミクロ構造は、共役ジエン として1,3ープタジエンを使用した場合には、1,2-ビ ニル結合は好ましくは10~80%、更に好ましくは25~ 75%であり、共役ジエンとしてイソプレンを使用した場合 又は1、3-ブタジエンとイソプレンを併用した場合には、 1,2-ビニル結合と3,4-ビニル結合の合計量は好まし くは5~70%である。

本発明において、共役ジエンとは1対の共役二重結合を有するジオレフィンであり、例えば1,3ーブタジエン、2ーメチルー1,3ーブタジエン(イソプレン)、2,3ージメチルー1,3ーブタジエン、1,3ーペンタジエン、1,3ーペンタジエン、1,3ーペンタジエン、1,3ーペンタジエン、1,3ーペンタジエン、1,3ーペンタジエン、1,3ーペンタジエン、イソプレンが挙げられる。これらの共役ジエンは、一種のみを使用してもよいし二種以上を組み合わせて使用してもよい。又、ビニル芳香族炭化水素としては、スチレン、〇ーメチルスチレン、Pーオールスチレン、ローメチルスチレン、ローメチルスチレン、ローメチルスチレン、ビニルナフタレン、ビニルアントラセン、などがあるが、特に好ましいものとしてはスチレンが挙げられる。これらのビニル芳香族炭化水素は、一種のみを使用してもよい。

本発明において、ベースプロック共重合体の製造に用いられる溶媒としては、プタン、ベンタン、ヘキサン、イソベンタン、ヘプタン、オクタン、イソオクタン等の脂肪族炭化水素、シクロベンタン、メチルシクロベンタン、シクロヘキサン、メチルシクロヘキサン、エチルシクロヘキサン等の脂環式炭化水素、或いはベンゼン、トルエン、エチルベンゼン、キシレン等の芳香族炭化水素などが使用できる。これらは一種のみならず二種以上を混合して使用してもよい。

又、上記したベースブロック共重合体の製造方法において

は、有機リチウム化合物を重合開始剤として用いる。本発明 で用いることができる有機リチウム化合物は、分子中に1個 以上のリチウム原子を結合した化合物であり、例えばエチル リチウム、n-プロピルリチウム、イソプロピルリチウム、 n-ブチルリチウム、sec-ブチルリチウム、tert-ブチルリチウム、ヘキサメチレンジリチウム、ブタジエニル ジリチウム、イソプレニルジリチウムなどが挙げられる。さ らに、米国特許5,708,092号明細書に開示されてい る1- (tープトキシ)プロピルリチウム及びその溶解性改 善のために、上記 1 - (t-ブトキシ)プロピルリチウムに 1~数分子のイソプレンモノマーを反応させて得られるリチ ウム化合物、英国特許 2, 2 4 1, 2 3 9 号明細書に開示さ れている1-(t-ブチルジメチルシロキシ)ヘキシルリチ ウム等のシロキシ基含有アルキルリチウム、米国特許 5,5 27,753号明細書に開示されているアミノ基含有アルキ ルリチウム、ジイソプロピルアミドリチウムおよびヘキサメ チルジシラジドリチウム等のアミノリチウム類も使用するこ とができる。これらは単独で又は二種以上を組み合わせて使 用できる。又、有機リチウム化合物は、プロック共重合体の 製造において一度に全量添加してもよいし、2回以上に分割 して添加してもよい。

本発明において、ベースプロック共重合体の製造時の重合 速度の調整、重合した共役ジエン部分のミクロ構造の変更、 共役ジエンとビニル芳香族炭化水素との反応性比の調整などの目的で極性化合物やランダム化剤を使用することができる。極性化合物やランダム化剤としては、エーテル類、アルキルベン・ホスホルアミド、アルキルベンはエーテル類のカリウム塩マはナトリウム塩ではカトリウムのアルコキシドなどが挙げられる。 適適 は エーテル類の例はジメチルエーテル、ジエチルエーテル、ジエチレングリコールジブチルエーテル、ジエチレングリコールジブチルエーテルである。アミン類の例としては、第三級アミン(例とテルアミン)、トリメチルアミン、トリエチルアミン、なども使用できる。ホスフィン及びホスホルアミドなどがある。

本発明において、ベースプロック共重合体を製造する際の重合温度は、一般に一10℃乃至150℃、好ましくは30℃乃至120℃である。重合に要する時間は条件によって異なるが、通常は48時間以内であり、特に好適には0.5乃至10時間である。又、重合反応系の雰囲気は窒素ガスなどの不活性ガス雰囲気にすることが好ましい。重合圧力は、上記重合温度範囲でモノマー及び溶媒を液相に維持するに充分な圧力の範囲で行えばよく、特に限定されるものではない。例えば、0.1~3MPa、好ましくは0.2~2MPaの

圧力下で重合を行なうことができる。更に、重合系内は触媒 及びリビングポリマーを不活性化させるような不純物、例え ば水、酸素、炭酸ガスなどが混入しないように留意する必要 がある。

本発明の成分(I)に用いる変性プロック共重合体は、例 えば、リチウムイオンを含むリビング末端を有するペースプ ロック共重合体(リビングブロック共重合体)をリビングア ニオン重合で製造し、そして、官能基含有変性剤を該リビン グブロック共重合体に付加反応させて変性プロック共重合体 を得、所望により、該変性プロック共重合体を部分的に又は 完全に水添することによる方法によって得られる。なお、該 変性剤の官能基は、公知の方法で保護されていてもよい。他 の方法としては、ベースプロック共重合体に有機アルカリ金 属化合物を反応(メタレーション反応)させ、得られた有機 アルカリ金属が付加した重合体に、上記の変性剤を反応させ る方法が挙げられる。後者の場合、ベースプロック共重合体 の水添物を得た後に、メタレーション反応させて、上記の変 性剤を反応させる方法が推奨される。変性剤の種類により、 変性剤を反応させた段階で一般に水酸基やアミノ基は有機金 属塩となっていることもあるが、その場合には水やアルコー ル等活性水素を有する化合物で処理することにより、水酸基 やアミノ基にすることができる。尚、本発明においては、リ ピングプロック共重合体に変性剤を反応させる際に、一部変 性されていないベースブロック共重合体が成分(I)の変性 ブロック共重合体に混在しても良い。成分(I)の変性プロック共重合体に混在する未変性のブロック共重合体の割合は、 70重量%以下、好ましくは60重量%以下、より好ましく は 50重量%以下であることが推奨される。

本発明のアスファルト組成物において、変性ブロック共重合体中のベースブロック共重合体、又はその水添物に結合している変性剤残基が水酸基、エポキシ基、アミノ基、シラノール基及びアルコキシシラン基からなる群より選ばれる少なくとも1つの官能基を有することが好ましい。上記のような官能基を有することにより、変性ブロック共重合体は、アスファルトとの親和性が高く、アスファルトを構成する成分との間の水素結合等の化学的な結合により相互作用が効果的に発現され、また、本発明が目的とする特性が特に優れたアスファルト組成物を得ることができる。

本発明において、該変性剤残基の例としては、下記式
(1)~(14)からなる群より選ばれる式で表される少な
くとも1種の官能基を有するものが挙げられる。

(1)
$$-NR^1-R^5-OH$$

(2)
$$-N[R^5-OH]_2$$

(3)
$$-NR^{1}-R^{5}-Si(OR^{6})_{3}$$

(4)
$$-N[R^5-Si(OR^6)_3]_2$$

$$-NR^{1}-R^{5}-CH-CHR^{6}$$

(6)
$$-N \left[R^5 - CH - CHR^6\right]_2 ,$$

(7)
$$-C-R^5-OR^6$$

$$\begin{array}{ccc}
-CH-R^5-OR^6 \\
| \\
OH
\end{array}$$

(9)
$$-CR^{1}-R^{5}-Si(OR^{6})_{3}$$
, OH

(10)
$$-O-R^5-Si(OR^6)_3$$

(11)
$$-C - NR^1 - R^5 - NR^2R^6$$
,

(12)
$$-C-R^5-NR^2R^6$$

O

(13)
$$-CH-NR^1-R^5-NR^2R^6$$
, 及び OH

上記式(1)~(14)において、

Nは窒素原子、Siは珪素原子、Oは酸素原子、Cは炭素原子、Hは水素原子を表し、

R¹~R⁴は各々独立に水素原子又は炭素数 1~24の炭

化水素基を表し、且つ、該炭化水素基は、所望により、各々独立に、水酸基、エポキシ基、アミノ基、シラノール基及び炭素数1~24のアルコキシシラン基よりなる群から選ばれる少なくとも1種の官能基を有してもよく、

各R⁵は各々独立に炭素数 1 ~ 4 8 の炭化水素基を表し、 且つ、所望により、各々独立に、水酸基、エポキシ基、アミ ノ基、シラノール基及び炭素数 1 ~ 2 4 のアルコキシシラン 基よりなる群から選ばれる少なくとも 1 種の官能基を有して もよく、

各R⁶は各々独立に水素原子又は炭素数1~8のアルキル 基を表す。

本発明において、上記変性剤残基を形成するために用いることができる変性剤としては、上記の官能基を有する、及び/又は形成し得る公知の化合物を用いることができる。例えば日本国特公平4-39495号公報(米国特許第5,115,035号に対応)に記載された末端変性処理剤を用いることができる、具体的には、下記のものが挙げられる。

上記式 (1) ~ (6) の官能基を有する変性剤の例としては、テトラグリシジルメタキシレンジアミン、テトラグリシジルー1、 3 - ビスアミノメチルシクロヘキサン、テトラグリシジルー p - フェニレンジアミン、テトラグリシジルジアミノジフェニルメタン、ジグリシジルアニリン、ジグリシジルオルソトルイジン、N - (1, 3 - ジブチルブチリデン)

-3-(トリエトキシシリル)-1-プロパンアミン、4-ジ($\beta-$ トリメトキシシリルエチル)アミノスチレン、4-ジ($\beta-$ トリエトキシシリルエチル)アミノスチレン、4-ジ($\gamma-$ トリメトキシシリルプロピル)アミノスチレン、4-ジ($\gamma-$ トリエトキシシリルプロピル)アミノスチレンなどが挙げられる。

上記式 (7) の官能基を有する変性剤の例としては、 ε - カプロラクトン、 δ - バレロラクトン、ブチロラクトン、 τ - カプロラクトン、 γ - バレロラクトンなどの環状ラクトンが挙げられる。

上記式 (8) の官能基を有する変性剤の例としては、4 - メトキシベンソフェノン、4 - エトキシベンソフェノン、 4, 4' - ピス (メトキシ) ベンソフェノン、4, 4' - ピ ス (エトキシ) ベンソフェノン、ァーグリシドキシエチルト リメトキシシラン、アーグリシドキシプロピルトリメトキシ シランなどが挙げられる。

上記式 (9) 及び (10) の官能基を有する変性剤の例としては、 r - グリシドキシブチルトリメトキシシラン、 r - グリシドキシブロピルトリエトキシシラン、 r - グリシドキシブロピルトリプロポキシシラン、 r - グリシドキシプロビルトリプトキシシランなどが挙げられる。

また、上記式 (9) 及び (10) の官能基を有する変性剤の更なる例として、ァーグリシドキシプロビルトリフェノキ

シシラン、アーグリシドキシプロピルメチルジメトキシシラン、アーグリシドキシプロピルエチルジメトキシシラン、アーグリシドキシプロピルエチルジエトキシシラン、アーグリシドキシプロピルメチルジプロポキシシラン、アーグリシドキシプロピルメチルジプトキシシラン、アーグリシドキシプロピルメチルジフェノキシシラン、アーグリシドキシプロピルジメチルジフェノキシシラン、アーグリシドキシプロピルジメチルメトキシシラン、アーグリシドキシプロピルジメチルエトキシシラン、アーグリシドキシプロピルジメチルエトキシシランが挙げられる。

また、上記式(9)及び(10)の官能基を有する変性剤の更なる例として、アーグリシドキシプロピルジメチルフェノキシシラン、アーグリシドキシプロピルジエチルメトキシシラン、アーグリシドキシプロピルメチルジイソプロペンオキシシラン、ピス(アーグリシドキシプロピル)ジエトキシシラン、ピス(アーグリシドキシプロピル)ジプロポキシシラン、ピス(アーグリシドキシプロピル)ジプトキシシラン、ピス(アーグリシドキシプロピル)ジプトキシシラン、ピス(アーグリシドキシプロピル)メチルメシシラン、ピス(アーグリシドキシプロピル)メチルメシシラン、ピス(アーグリシドキシプロピル)メチルメシシラン、ピス(アーグリシドキシプロピル)メチルエトキシシランが挙げられる。

また、上記式(9)及び(10)の官能基を有する変性剤

の更なる例として、ビス(r-グリシドキシプロピル)メチルプロポキシシラン、ビス(r-グリシドキシプロピル)メチルプトキシシラン、ビス(r-グリシドキシプロピル)メチルフェノキシシラン、r-メタクリロキシプロピルトリメトキシシラン、r-メタクリロキシプロピルトリエトキシシラン、r-メタクリロキシプロピルトリエトキシシラン、r-メタクリロキシプロピルトリエトキシシラン、r-メタクリロキシスチルトリメトキシシラン、r-メタクリロキシアロピル)ジメトキシシラン、ビス(r-メタクリロキシプロピル)ジメトキシシラン、トリス(r-メタクリロキシプロピル)メトキシシラン、 $\beta-$ (3、4-エポキシシクロヘキシル)エチルートリエトキシシランが挙げられる。

また、上記式(9)及び(1 0)の官能基を有する変性剤の更なる例として、 β - (3、4 - L ボキシシクロヘキシル)エチルートリプロポキシシラン、 β - (3、4 - L ボキシシクロヘキシル)エチルートリプトキシシラン、 β - (3、4 - L ボキシシクロヘキシル)エチルートリフェノキシシラン、 β - (3、4 - L ボキシシクロヘキシル)プロピルートリメトキシシラン、 β - (3、4 - L ボキシシクロヘキシル)エチルーメチルジメトキシシラン、 β - (3、4 - L ボキシシクロヘキシル)エチルーエチルジエー(3、4 - L ボキシシクロヘキシル)エチルーエチルジエ

トキシシラン、 β - (3, 4 - I

また、上記式(9)及び(10)の官能基を有する変性剤の更なる例として、 β ー (3、4 ー エポキンシクロヘキシル)エチルーメチルジフェノキシシラン、 β ー (3、4 ー エポキシシクロヘキシル)エチルージメチルメトキシシラン、 β ー (3、4 ー エポキシシクロヘキシル)エチルージエチルエトキシシラン、 β ー (3、4 ー エポキシシクロヘキシル)エチルージメチルエトキシシラン、 β ー (3、4 ー エポキシシラン、 β ー (3、4 ー エポキシシクロヘキシル)エチルージメチルブトキシシラン、 β ー (3、4 ー エポキシシクロヘキシル)エチルージメチルブトキシシラン、 β ー (3、4 ー エポキシシクロヘキシル)エチルージメチルフェノキシシラン、 β ー (3、4 ー エポキシシクロヘキシル)エチルージスチルフェノキシシラン、 β ー (3、4 ー エポキシシクロヘキシル)エチルージスチルフェノキシシラン、 β ー (3、4 ー エポキシシクロヘキシル)エチルーメチルジイソプロペンオキシシランが挙げられる。

上記式 (11) の官能基を有する変性剤の例としては、1,3-ジメチル-2-イミダゾリジノン、1,3-ジエチル-2-イミダゾリジノンなどが挙げられる。

上記式(12)の官能基を有する変性剤の例としては、N,

N ' - ジメチルプロピレンウレア、N - メチルピロリドンなどが挙げられる。

上記の変性剤の使用量は、ベースブロック共重合体のリピング末端1当量に対して、0.5~5当量で使用することが推奨される。なお、本発明において、ベースブロック共重合体のリピング末端の量は、重合に使用した有機リチウム化合物の量から算出することができる。

上記変性剤をベースプロック共重合体と反応させる際の条件に関しては特に限定はないが、反応温度は $0\sim150$ であることが列ましく、 $50\sim100$ であることが更に好ましく、反応圧力(ゲージ圧)は $0\sim10$ k g / c m^2 であることが更に好ました。

また、上記式(13)又は(14)の官能基を有する変性 剤残基を有する変性プロック共重合体は、上記式(10)又 は(11)の官能基を有する変性剤を用いて得られた変性プ ロック共重合体を水添することによって得られる。

上記の変性剤を反応させることにより、変性ブロック共重 合体が得られる。変性ブロック共重合体に変性剤の残基が結 合している位置は特に制限されないが、高温時における物性 に優れた組成物を得るにはビニル芳香族重合体ブロック

(A) に結合していることが好ましい。

本発明において、水添されたベースプロック共重合体を有

する変性ブロック共重合体は、上記で得られた変性プロック 共重合体を水素添加することにより得られる。水添触媒とし ては、特に制限されず、従来から公知である(1) Ni、 Pt、Pd、Ru等の金属をカーボン、シリカ、アルミナ、 ケイソウ土等に担持させた担持型不均一系水添触媒、 (2) Ni、Co、Fe、Cr等の有機酸塩又はアセチルアセトン 塩などの遷移金属塩と有機アルミニュウム等の還元剤とを用 いる、いわゆるチーグラー型水添触媒、(3) Ti、Ru、 Rh、Zr等の有機金属化合物等のいわゆる有機金属錯体等 の均一系水添触媒が用いられる。具体的な水添触媒としては、 日本国特公昭42-8704号公報(カナダ国特許第815 575号に対応)、日本国特公昭63-4841号公報(米 国特許第4,501,857号に対応)、日本国特公平1-37970号公報 (米国特許第4, 673, 714号に対 応) に記載された水添触媒を使用することができる。好まし い水添触媒としてはチタノセン化合物および/または還元性 有機金属化合物との混合物があげられる。

チタノセン化合物としては、日本国特開平 8 - 1 0 9 2 1 9 号公報に記載された化合物が使用できるが、具体例としては、ビスシクロペンタジエニルチタンジクロライド、モノベンタメチルシクロペンタジエニルチタントリクロライド等の(置換)シクロペンタジエニル骨格、インデニル骨格あるいはフルオレニル骨格を有する配位子を少なくとも1つ以上も

つ化合物があげられる。また、還元性有機金属化合物としては、有機リチウム等の有機アルカリ金属化合物、有機マグネシウム化合物、有機アルミニウム化合物、有機ホウ素化合物あるいは有機亜鉛化合物等があげられる。

水添反応は一般的に $0 \sim 2$ 0 0 $\mathbb C$ 、より好ましくは 3 0 \sim 1 5 0 $\mathbb C$ の温度範囲で実施される。水添反応に使用される水素の圧力は 0 . $1 \sim 1$ 5 M P a 、好ましくは 0 . $2 \sim 1$ 0 M P a 、更に好ましくは 0 . $3 \sim 5$ M P a が推奨される。また、水添反応時間は通常 3 $9 \sim 1$ 0 時間、好ましくは 1 0 $9 \sim 5$ 時間である。水添反応は、パッチプロセス、連続プロセス、或いはそれらの組み合わせのいずれでも用いることができる。

本発明に使用される変性プロック共重合体を水添する場合、 共役ジエン化合物に基づく不飽和二重結合のトータル水素添加率は目的に合わせて任意に選択でき、特に限定されない。 例えば、熱安定性が要求されるような場合には、変性プロック共重合体中の共役ジエン化合物に基づく不飽和二重結合の 70%以上、好ましくは80%以上、更に好ましくは90%以上が水添されていてもよい。また、アスファルトとの相溶性を維持し、且つ熱安定性が要求されるような場合には、水添率が10%以上、70%末満、或いは15%以上、65% 未満、所望によっては20%以上、60%未満にすることが好ましい。更に、本発明では、水素添加された変性プロック 共重合体において、共役ジエン化合物に基づくビニル結合の 水素添加率が85%以上、好ましくは90%以上更に好ましくは95%以上であることが、熱安定性に優れたアスファルト組成物を得る上で推奨される。ここで、ビニル結合の水素添加率とは、水素添加前のブロック共重合体中において、1,2一結合、及び3,4一結合により組み込まれている共役ジェン単量体単位が有するビニル結合の内、水素添加されたビニル結合の割合を云う。

なお、該ペースプロック共重合体中のビニル芳香族炭化水 素単量体単位に基づく芳香族二重結合の水添率については特 に制限はないが、水添率を50%以下、好ましくは30%以 下、更に好ましくは20%以下にすることが好ましい。

本発明の成分(I)に使用する変性プロック共重合体又はその水添物の重量平均分子量は、3万~100万、好ましくは5万~80万、更に好ましくは7~60万である。分子量が3万未満の場合は、アスファルト組成物の軟化点や機械的強度が劣り、100万を超えるとアスファルトへの溶解性が劣るため好ましくない。

本発明において、ブロック共重合体中の共役ジエン化合物に基づくビニル結合含量は、赤外分光光度計(例えば、ハンプトン法)や核磁気共鳴装置(NMR)等を用いて知ることができる。また水添率も、赤外分光光度計や核磁気共鳴装置(NMR)等を用いて知ることができる。また、変性ブロック共重合体又はその水添物の重量平均分子量は、ゲルパーミ

ュエーションクロマトグラフィー(GPC)による測定を行い、クロマトグラムのピークの分子量を、市販の標準ポリスチレンの測定から求めた検量線(標準ポリスチレンのピーク分子量を使用して作成)を使用して求めることができる。尚、クロマトグラム中にピークが複数有る場合の分子量は、各ピークの分子量と各ピークの組成比(クロマトグラムのそれぞれのピーク面積比より求める)から求めた重量平均分子量をいう。

上記のようにして得られた変性ブロック共重合体又はその水添物の溶液は、必要に応じて触媒残査を除去し、変性ブロック共重合体又はその水添物を溶液から分離することができる。溶媒の分離の方法としては、例えば重合後又は水添後の溶液にアセトンまたはアルコール等の重合体に対する貧溶媒となる極性溶媒を加えて重合体を沈澱させて回収する方法、変性ブロック共重合体又はその水添物の溶液を撹拌下熱湯中に投入し、スチームストリッピングにより溶媒を除去して回収する方法、または直接重合体溶液を加熱して溶媒を留去する方法等を挙げることができる。尚、変性ブロック共重合体及び/又はその水添物を含有するブロック共重合体成分

(1) には、各種フェノール系安定剤、リン系安定剤、イオウ系安定剤、アミン系安定剤等の安定剤を添加することができる。これらの安定剤は一般的に 0.01~5 重量%用いる。フェノール系安定剤の例としては、2,6-ジー lertーブチ

ルー4ーメチルフェノール(例えば、日本国住友化学社製 「Sumilizer BHT」)、n-オクタデシルー3-(4'-ヒ ドロキシー3', 5'ージーtertーブチル・フェニル) プロ ピオネート(例えば、米国チバ・スペシャリティー・ケミカ ルズ社製「Irganox 1076」)、テトラキスー(メチレンー3 - (3'. 5'-ジーtert-プチル-4'-ヒドロキシフェ ニル)プロピオネート)メタン(例えば、米国チバ・スペシ ャリティー・ケミカルズ社製「Irganox 1010」)、及び2tert-プチルー6ー(3'-tert-プチルー5'-メチルー 2'-ヒドロキシベンジル)-4-メチルフェニル・アクリ レート (例えば、日本国住友化学社製「Sumilizer GM」) が 挙げられる。リン系安定剤の例としては、トリス(ノニル・ フェニル) ホスファイト (例えば、日本国住友化学社製 「Sumilizer TNP」) 及びトリス (2, 4-ジーtertープチ ルフェニル)ホスファイト(例えば、日本国住友化学社製 「Sumilizer P-16」)が挙げられる。イオウ系安定剤の例と しては、ジラウリル・チオジプロピオネート(例えば、日本 国住友化学社製「Sumilizer TPL-R」)、及びペンタエリス リトールーテトラキシー (β-ラウリル) -チオプロピオネ ート (例えば、日本国住友化学社製「Sumilizer TP-D」) が 挙げられる。アミン系安定剤の例としては、アルキル化ジフ ェニルアミン(例えば、日本国住友化学社製「Sumilizer 9 AI)、及びジアリルーpーフェニレンジアミンの混合物

(例えば、日本国精工化学株式会社製「ノンフレックス TP-R」)、及びN-イソプロピル-N'-フェニル-p-フェニレンジアミン(例えば、日本国大内新興化学工業株式会社製「ノクラック 8 1 0 - NA」)が挙げられる。

本発明のアスファルト組成物において、該ブロック共重合 体成分 (1) は以下の混合物であることが好ましい。

少なくとも2つの該ビニル芳香族重合体プロック (A) と少なくとも1つの該共役ジエン重合体プロック (B) とか らなるペースプロック共重合体、但し該ペースプロック共重 合体が、水添されていないか、又は水添されている、及び

該ペースブロック共重合体に結合した該変性剤基を含む変性ブロック共重合体(I-A) 10~90重量%;及び

少なくとも1つの該ビニル芳香族重合体プロック (A) と少なくとも1つの該共役ジエン重合体プロック (B) とか らなるベースプロック共重合体、但し該ベースプロック共重 合体は、水添されていないか、又は水添されている、及び

該ベースブロック共重合体に結合した該変性剤基を含む、該変性ブロック共重合体(I-A)とは異なる変性ブロック共重合体(I-B)、及び

少なくとも1つの該ビニル芳香族重合体プロック(A)と少なくとも1つの該共役ジエン重合体プロック(B)とからなり、水添されていないか、又は水添されている未変性共

WO 03/091339 PCT/JP03/05290

3 5

重合体 (I-C)

からなる群より選ばれる少なくとも1つの共重合体10~ 90重量%

(但し各重量%はそれぞれ該混合物の重量に基づく)を含む 混合物。

このような混合物をブロック共重合体成分(I)として用いると、道路舗装に用いた際の道路表面の動的安定度、骨材剥離抵抗性に優れたアスファルト組成物を得ることができる。なお、上記成分(I-A)と成分(I-B)とは、ブロック構造及び/又は分子量が異なる変性ブロック共重合体である。

これらのブロック共重合体の分子量(GPCによる測定において、標準ポリスチレン換算でのピーク分子量)は、成分(1-B)及び(1-C)が3万~20万、好ましくは3.5万~18万、更に好ましくは4万~15万であり、成分(1-A)が6万~50万、好ましくは8万~40万、更に好ましくは10万~35万であることが、アスファルト組成物の軟化点と相分離安定性のバランス性能の点でとりわけ好ましい。

本発明において、成分(1 - A)と成分(1 - B)又は (1 - C)との混合物であるブロック共重合体成分(I)は、 上記の有機リチウム化合物を用いる公知の方法で、成分(1 - A)と成分(1 - B)又は(1 - C)とを別途製造し、混 合することにより得られる。その際、分子量は有機リチウム 化合物量を制御することにより調整される。各成分の混合方 法に関しては、重合反応終了後、水、アルコール、酸などを 添加して活性種を失活させた各成分の重合溶液を所定の組成 で混合した後、例えばスチームストリッピングなどを行って 重合溶媒を分離した後、乾燥することにより上記の混合物を 得ることができる。また個別に重合溶媒を分離、乾燥して得 られたポリマーをロール等でブレンドして得ることもできる。 また、成分 (1-A) および成分 (1-B) からなるプロ ック共重合体成分 (I)、又は成分 (1-A) と成分 (1-C) からなるプロック共重合体成分 (I) は、上記とは別の 手法によっても得ることができる。例えば、成分 (1 - C) の構造を有する重合体を製造した後、重合系内に上述した変 性剤の内カップリング反応が可能な変性剤(カップリング反 応に寄与する官能基を2つ以上有する変性剤)を有機リチウ ム化合物に対して、所定量(例えば、リビング末端1当量に 対して 0.5~5 当量)添加することにより、一部のリビン グポリマーを変性剤の残基を介して結合させ、その後アルコ ールなどの失活剤を添加することにより、成分(1 - A)と 成分(1-C)との混合物を同一反応系内で得ることができ る。また、有機リチウム化合物を重合開始剤として重合体を 得た後、更に重合系内に有機リチウム化合物を重合開始剤と して添加して重合反応を継続した後、上述した変性剤を有機

リチウム化合物に対して、所定量 (例えば、リピング末端 1

当量に対して $0.5\sim5$ 当量)添加することにより成分(1-A)および成分(1-B)からなる混合物を同一反応系内で得ることができる。

次に、本発明に使用される成分(11)のアスファルトに関 して説明する。

本発明で用いることができるアスファルトの例としては、 石油精製の際の副産物(石油アスファルト)、または天然の 産出物 (天然アスファルト) として得られるもの、もしくは これらと石油類を混合したものなどを挙げることができ、そ の主成分は瀝青(ビチューメン)と呼ばれるものである。具 体的にはストレートアスファルト、セミブローンアスファル ト、プローンアスファルト、タール、ピッチ、オイルを添加 したカットバックアスファルト、アスファルト乳剤などを使 用することができる。これらは混合して使用しても良い。本 発明において好ましいアスファルトは、針入度(JIS-K 2207によって測定)が30~300、好ましくは40~ 200、更に好ましくは45~150のストレートアスファ ルトである。本発明のアスファルト組成物において、プロッ ク共重合体成分(I)の配合割合は、アスファルト100重 ■量部に対して0.5~50重量部、好ましくは1~30重量 部、更に好ましくは3~20重量部である。

次に、本発明に使用される成分 (III) の硫黄及び硫黄化合物からなる群より選ばれる少なくとも 1 種の加硫剤に関し

て説明する。

加硫剤(III)として使用することができる硫黄の例とし ては、粉末硫黄、沈降硫黄、コロイド硫黄、表面処理硫黄、 不溶性硫黄、不活性硫黄などが挙げられる。また、加硫剤 (111) として使用することができる硫黄化合物の例として は、塩化硫黄、二硫化硫黄、モルホリン・ジスルフィド、ア ルキルフェノール・ジスルフィド、高分子多硫化物などが挙 げられる。また加硫剤 (III) と併用して、架橋促進剤を使 用することでき、スルフェンアミド系架橋促進剤、グアニジ ン系架橋促進剤、チウラム系架橋促進剤、アルデヒド・アミ ン系、アルデヒド・アンモニア系、チアゾール系、チオ尿素 系、ジチオカルバメート系、ザンテート系などを必要に応じ た量使用することができる。架橋促進剤の具体例としては、 ジフェニル・グァニジン、n-ブチルアルデヒド-アニル縮 合品、ヘキサメチレン・テトラミン、2-メルカプトベンゾ チアゾール、N - シクロヘキシル - 2 - ベンゾチアジル・ス ルフェンアミド、チオカルバニリド、テトラメチルチウラ ム・モノスルフィド、ジメチル・ジチオカルバミン酸ナトリ ウム、イソプロピル・キサントゲン酸亜鉛などが挙げられる。 成分(III)の加硫剤の使用量は、成分(II)のアスファル ト100重量部に対して、0.01~10重量部、好ましく は 0 . 0 2 ~ 5 重量部、更に好ましくは 0 . 0 5 ~ 2 重量部 である。また架橋促進剤を使用する場合、その使用量は、成

分 (11) のアスファルト 1 0 0 重量部に対して、 0 . 0 1 ~ 1 0 重量部、好ましくは 0 . 0 2 ~ 5 重量部、更に好ましくは 0 . 0 5 ~ 2 重量部である。これらの使用量は、本発明が目的とする作用効果を発現させるため適した量である。

本発明においては、シランカップリング剤を使用すること ができる。シランカップリング剤の具体例としては、ビスー [3-(トリエトキシシリル)-プロピル]-テトラスルフ ィド、ビスー [3-(トリエトキシシリル)-プロピル]-ジスルフィド、ビスー [2-(トリエトキシシリル)-エチ ル] ーテトラスルフィド、3ーメルカプトプロピルートリメ トキシシラン、3-メルカプトプロピルメチルジメトキシシ ラン、3-トリエトキシシリルプロピル-N. N-ジメチル チオカルバモイルテトラスルフィド、3-トリエトキシシリ ルプロピルベンゾチアゾールテトラスルフィド、ビニルトリ メトキシシラン、ピニルトリエトキシシラン、2-(3、4 エポキシシクロヘキシル)エチルトリメトキシシラン、3-グリシドキシプロピルメチルジエトキシシラン、3-グリシ ドキシプロピルトリエトキシシラン、p-スチリルトリメト キシシラン、3-メタクリロキシプロピル、メチルジメトキ シシラン、3-メタクリロキシプロピルトリメトキシシラン、 3-メタクリロキシプロピルメチルジエトキシシラン、3-メタクリロキシプロピルトリエトキシシラン、3-アクリロ キシプロピルトリメトキシシラン、N-2 (アミノエチル)

3-Pミノプロピルメチルジメトキシシラン、N-2(アミノエチル)3-Pミノプロピルトリメトキシシラン、N-2(アミノエチル)3-Pミノプロピルトリエトキシシラン、3-Pミノプロピルトリメトキシシラン、3-Pミノプロピルトリメトキシシラン、1-Pにより、1

好ましいシランカップリング剤は、シラノール基又はアル コキシシランを有すると同時にメルカプト基又は/及び硫黄 が2個以上連結したポリスルフィド結合を有するものであり、 その例としてはビス- [3-(トリエトキシシリル)-プロ ピル] -テトラスルフィド、ピス- [3-(トリエトキシシ リル) -プロピル] -ジスルフィド、ビス- [2-(トリエ トキシシリル) -エチル] -テトラスルフィド、3-メルカ プトプロピルートリメトキシシラン、3-メルカプトプロピ ルメチルジメトキシシラン、3-トリエトキシシリルプロピ ルーN, N-ジメチルチオカルバモイルテトラスルフィド、 3-トリエトキシシリルプロピルベンゾチアゾールテトラス ルフィドなどがあげられる。シランカップリング剤の配合量 は、成分(2)のアスファルト100重量部に対して、0. 0 1 ~ 2 0 重量部、好ましくは 0 . 0 5 ~ 1 0 重量部、更に 好ましくは 0.1~5重量部が推奨される。

本発明においては、骨材把握抵抗性の点から必要に応じて アニオン系、カチオン系及びノニオン系界面活性剤等を使用 することができる。界面活性剤の具体例としては、炭素数 1 1以上の高級脂肪酸 (例えば、ステアリン酸、オレイン酸、 リノール酸、リノレン酸など)、該高級脂肪酸の金属塩、モ ノアミン化合物、ジアミン化合物、ポリアミン化合物、ポリ エチレンオキサイドとポリプロピレンオキサイド共重合オリ ゴマーなどが挙げられる。その他、酸性有機リン酸化合物、 酸性有機リン酸化合物と無機リン酸化合物との混合物、多価 カルボン酸又はその無水物、脂肪族リン酸エステル、ステア リルフォスフェート等の高級アルコールのリン酸エステル、 高級アルコールとリン酸化アルコールとの混合物、没食子酸 又はその誘導体、トール油脂酸又はその誘導体、ポリアルキ レンポリアミンと脂肪酸の縮合物、液状エポキシ、無水マレ イン酸グラフト変性ポリエチレン、無水マレイン酸グラフト 変性ポリプロピレン、無水マレイン酸グラフト変性スチレン /ブタジエンブロック共重合体、無水マレイン酸グラフト変 性スチレン/ブタジエンブロック共重合体の水素添加物、無 水マレイン酸グラフト変性スチレン/イソプレンブロック共 重合体の水素添加物などを使用することができる。

本発明においては、必要に応じて任意の添加剤を配合する ことができる。添加剤の種類は、熱可塑性樹脂やゴム状重合 体の配合に一般的に用いられるものであれば特に制限はない。 例えば、炭酸カルシウム、炭酸マグネシウム、水酸化マグネ シウム、硫酸カルシウム、硫酸バリウム、シリカ、クレー、 タルク、マイカ、ウォラストナイト、モンモリロナイト、ゼ オライト、アルミナ、酸化チタン、酸化マグネシウム、酸化 亜鉛、スラッグウール、ガラス繊維などの無機充填剤、カー ボンブラック、酸化鉄等の顔料、ステアリン酸、ベヘニン酸、 ステアリン酸亜鉛、ステアリン酸カルシウム、ステアリン酸 マグネシウム、エチレンピスステアロアミド等の滑剤、離型 剤、パラフィン系プロセスオイル、ナフテン系プロセスオイ ル、芳香族系プロセスオイル、パラフィン、有機ポリシロキ サン、ミネラルオイル等の軟化剤・可塑剤、ヒンダードフェ ノール系酸化防止剤、リン系熱安定剤等の酸化防止剤、ヒン ダードアミン系光安定剤、ベンゾトリアゾール系紫外線吸収 剤、難燃剤、帯電防止剤、有機繊維、ガラス繊維、炭素繊維、 金属ウィスカ等の補強剤、着色剤、その他添加剤或いはこれ らの混合物等「ゴム・プラスチック配合薬品」(日本国ラバ ーダイジェスト社編)などに記載されたものが挙げられる。 添加剤の量に関しては特に制限はなく、適宜選択することが できるが、通常、50重量部以下である。

本発明のアスファルト組成物の製造方法に関しては、特に 限定はないが、例えば、以下の方法により製造することがで きる。

(1) ビニル芳香族炭化水素単量体単位を主体とする少

なくとも1つのビニル芳香族重合体ブロック (A) と共役ジエン単量体単位を主体とする少なくとも1つの共役ジエン重合体ブロック (B) とからなるベースブロック共重合体、及び

該ペースプロック共重合体末端に結合したリチウムイオ ン

を含むリビングブロック共重合体を提供し、

- (2) 該リビングブロック共重合体を、少なくも1つの官能基を含有する、又は少なくとも1つの官能基を形成することができる変性剤化合物と反応させることにより、変性ブロック共重合体を得、
- (3)得られた変性ブロック共重合体、及び硫黄及び硫黄 含有化合物からなる群から選ばれる少なくとも1種の加硫剤 を、攪拌しながら溶融状態のアスファルトに添加する、こと を含む方法。

上記方法における各成分(リビングブロック共重合体、変性剤化合物、加硫剤及びアスファルトなど)の調整方法、種類、量などに関しては、本発明のアスファルト組成物に関連して既に上記した通りである。

上記変性プロック共重合体、加硫剤及びアスファルトの混合物を攪拌する際の条件に関しては特に制限はないが、1600~2000 (通常は、1800 で前後) の温度で行なうことが好ましく、攪拌時間は好ましくは30分~6時間、更に好

ましくは2~3時間である。攪拌速度に関しては、用いる装置により適時選択すればよいが、通常、100~8,000 rpmで行なう。

なお、上記工程 (2) で得られた該変性プロック共重合体を水添してもよい。水添方法に関しては、本発明のアスファルト組成物に関連して既に上記した通りである。

上記のようにして得られた本発明のアスファルト組成物は、 道路舗装用として好適に利用できる。特に本発明のアスファルト組成物は動的安定度、骨材把握抵抗性に優れる点を生かして交通量の多い道路、高速道路、交差点やカーブ地点などの自動車の荷重がかかりやすい道路などの排水性舗装道路に おけるパインダーとして好適に利用できる。

排水性舗装道路は、道路と、その上に形成された、複数の 排水用空隙を有する排水性舗装層を包含し、該排水性舗装層 は複数の骨材とバインダーとしてのアスファルトからなるア スファルト混合物である。

本発明のアスファルト組成物を利用した排水性舗装道路は、耐わだち掘れ性、透水性、交通騒音低減性、低温時にひび割れしにくいなどの低温特性に優れる。なお、本発明のアスファルト組成物は、排水性舗装道路と同様の機能が要求される透水性舗装道路にも利用できる。

一般にアスファルト舗装は、適当な粒度分布を有する祖骨 材 (砕石)、細骨材 (砂、砕砂)、石粉等の混合物にアスフ アルトパインダーを加熱状態で混合したアスファルト混合物を敷き均し、ローラー等で転圧して施工されるが、排水性舗装道路は降雨時の滞水防止のための排水性、連続した水膜の除去による走行安全性の確保、エンジン音やタイヤと路面との接触にからむ騒音等の交通騒音低減などの機能を発揮させるために、通常のアスファルト混合物に比較して非常に多くの連続した空隙を有する配合となっている。本発明のアスファルト組成物は、排水性舗装層の空隙率が5~35%、好ましくは10~30%、更に好ましくは12~28%の排水性舗装に好適に使用できる。

なお、上記空隙率は次の式で定義される。

$$= \frac{V_{v}}{V} \times 1 \ 0 \ 0 = (1 - \frac{\rho_{m}}{D}) \times 1 \ 0 \ 0$$

(式中、 ρ_m はアスファルト混合物(アスファルト組成物と骨材の混合物)の密度(g/cm^3)を表し、Vはアスファルト混合物の体積(g/cm^3)を表し、 V_v はアスファルト混合物の空隙体積(cm^3)を表し、Dはアスファルト混合物の理論最大密度(g/cm^3)を表す。)

発明を実施するための最良の形態

以下、参考例、実施例及び比較例により本発明を具体的に 説明するが、本発明はこれらの例によって何ら限定されるも のではない。

尚、以下の実施例において、ブロック共重合体及びその水 添物の特性、アスファルト組成物の物性の測定は、次のよう にして行った。

1. 変性プロック共重合体等の特性

(1) スチレン含有量

紫外線分光光度計(日本国日立製作所製、UV200)を 用いて、262nmの吸収強度より算出した。

(2) ピニル結合含量及び水添率

核磁気共鳴装置(ドイツ国BRUKER社製、DPX-400)を用いて測定した。

(3) 重量平均分子量

GPC [米国ウォーターズ社製のGPC装置を用い、ポリスチレン系ゲルを充填剤としたカラム(日本国昭和電工製:Shodex)を用いた」で測定した。溶媒にはテトラヒドロフランを用い、測定は温度35℃で行った。市販の標準ポリスチレンの削定から求めた検量線(標準ポリスチレンのビ

ーク分子量を使用して作成)を使用して、クロマトグラムの ピークの分子量を求め、重量平均分子量とした。 尚、クロマ トグラム中にピークが複数有る場合の分子量は、各ピークの 分子量と各ピークの組成比(クロマトグラムのそれぞれのピ ーク面積比より求める)から求めた平均分子量をいう。

(4) 未変性プロック共重合体の割合

テトラヒドロフラン20m1に変性プロック共重合体10mgと重量平均分子量8000の低分子量内部標準ポリスチレン10mgを含む試料溶液について、上記(3)と同様の方法でGPCを行って得られたクロマトグラムから、標準ポリスチレンに対する変性プロック共重合体の割合を求める。また、上記試料溶液について、米国デュポン社製の装置である20rbaxとシリカ系ゲルを充填剤としたカラムとを用いる以外は上記(3)と同様の方法でGPCを行って得られたクロマトグラムから、標準ポリスチレンに対する変性プロック共重合体の割合を求める。これら2つの割合の変性プロック共重合体の割合を求める。これら2つの割合である。シリカカラムへの吸着量が得られる。シリカネゲルを充填剤としたGPCカラムに変性した成分が吸着するので、未変性プロック共重合体の割合は、シリカカラムへ吸着しなかったものの割合である。

2. 変性プロック共重合体等の製造

WO 03/091339 PCT/JP03/05290

48

なお、水添反応に用いた水添触媒は、下記の方法で調製した。

窒素置換した反応容器に乾燥、精製したシクロヘキサン2 リットルを仕込み、ビス (n 5 - シクロベンタジエニル) チタニウムジー (p - トリル) 4 0 ミリモルと重量平均分子量が約1,000の1,2 - ポリブタジエン (1,2 - ビニル結合量約85%) 150グラムを溶解した後、n - ブチルリチウム60ミリモルを含むシクロヘキサン溶液を添加して室温で5分反応させ、その後、直ちにn - ブタノール40ミリモルを添加攪拌して室温で保存した。

a. ポリマー1

攪拌機及びジャケット付きのオートクレーブを洗浄、乾燥、窒素置換し、予め精製したスチレン15重量部を含むシクロヘキサン溶液(濃度20重量%)を投入した。次いでテトラメチルエチレンジアミンを、使用するn - ブチルリチウム1モルに対して0.1モル添加した後、n - ブチルリチウムを全使用モノマー100重量部に対して0.135重量部添加し、70℃で1時間重合した後、予め精製したブタジエン70重量部を含むシクロヘキサン溶液(濃度20重量%)を加えて70℃で1時間重合し、その後更に予め精製したスチレン15重量部を含むシクロヘキサン溶液(濃度20重量%)を投入して70℃で1時間重合した。

次に、上記で得られたリビングポリマーに、変性剤として
1、3-ジメチル-2-イミダソリジノン(以後、変性剤 M
1と呼ぶ)を重合に使用したn-ブチルリチウムに対して当
モル添加して反応させた。その後メタノールを添加し、次に
安定剤としてオクタデシル-3-(3、5-ジーt-ブチル
-4-ヒドロキシフェニル)プロビオネートを重合体100
重量部に対して0、3重量部添加した。

得られた変性ブロック共重合体(ポリマー1)は、スチレン含有量が30重量%、ブロックスチレン量の分析値よりスチレンのブロック率は95%、ピニル結合量が15%、重量平均分子量が11.0万であった。尚、ポリマー1中に混在する未変性のブロック共重合体の割合は25重量%であった。

b. ポリマー2

変性剤を使用しないこと以外はポリマー1の製造と同様の方法で、官能基が結合していない未変性プロック共重合体 (ポリマー2) を得た。

c. ポリマー3

提拌機及びジャケット付きのオートクレーブを洗浄、乾燥、窒素置換し、予め精製したスチレン30重量部を含むシクロヘキサン溶液(濃度20重量%)を投入した。次いでテトラメチルエチレンジアミンを、使用するn-ブチルリチウ

ム1モルに対して0.1モル添加した後、n-ブチルリチウムを全使用モノマー100重量部に対して0.1重量部添加し、70℃で1時間重合した。その後、予め精製したブタジエン70重量部を含むシクロヘキサン溶液(濃度20重量%)を加えて70℃で1時間重合した。

次に、上記で得られたリビングポリマーに、変性剤としてテトラグリシジルー1、3ービスアミノメチルシロキサン (以後、変性剤M2と呼ぶ)を、重合に使用した n ープチルリチウムに対して1/4モル添加して反応させた。その後メタノールを添加し、次に安定剤としてオクタデシルー3ー (3、5ージーtープチルー4ーヒドロキシフェニル)プロピオネートを重合体100重量部に対して0.3重量部添加した。

得られた変性プロック共重合体(ポリマー3)は、スチレン含有量が30重量%、プロックスチレン量の分析値よりスチレンのプロック率は100%、ピニル結合量が17%、重量平均分子量が44万であった。尚、ポリマー3中に混在する未変性のプロック共重合体の割合は30重量%であった。

d. ポリマー4

テトラメチルエチレンジアミンの添加量を変えてビニル 結合量を35%にする以外はポリマー1と同様の方法で変性 ブロック共重合体を得た。この変性ブロック共重合体の溶液 に、上記水添触媒をポリマー100重量部当たりチタンとして100ppm添加し、水素圧0.7MPa、温度65℃で水添反応を行った。その後メタノールを添加し、次に安定剤としてオクタデシルー3-(3,5-ジーt-ブチルー4-ヒドロキシフェニル)プロピオネートを重合体100重量部に対して0.3重量部添加した。

得られた水添変性プロック共重合体(ポリマー4)は、水添率98%であった。尚、ポリマー4中に混在する未変性のプロック共重合体の量は30重量%であった。

e. ポリマー5

ポリマー1と同様の方法で得たリビングポリマーに、変性剤としてィーグリシドキシプロビルトリエトキシシラン(以後、変性剤M3と呼ぶ)を、重合に使用したnープチルリチウムに対して当モル添加して反応させて変性プロック共重合体の溶液を得た。

この変性ブロック共重合体の溶液に、上記水添触媒をポリマー100重量部当たりチタンとして100ppm添加し、水素圧0.7MPa、温度65℃で水添反応を行い、水添率が約35%になるように水素量を調整して水添変性ブロック共重合体を得た。その後メタノールを添加し、次に安定剤としてオクタデシルー3ー(3,5ージーtーブチルー4ーヒドロキシフェニル)プロピオネートを重合体100重量部に

対して 0.3 重量部添加した。尚、ポリマー 5 中に混在する 未変性のブロック共重合体の量は 3 0 重量%であった。

f. ポリマー 6

攪拌機及びジャケット付きのオートクレーブを洗浄、乾燥、 窒素置換し、予め精製したスチレン19重量部を含むシクロ ヘキサン溶液(濃度20重量%)を投入した。次いでテトラ メチルエチレンジアミンを、使用するn-ブチルリチウム 1 モルに対して 0. 1 モル添加した後、 n - ブチルリチウムを 全使用モノマー100重量部に対して0.079重量部添加 し、70℃で1時間重合した。その後、予め精製したブタジ エン45重量部を含むシクロヘキサン溶液(濃度20重 最%)を加えて70℃で1時間重合した。次に、n-ブチル リチウムを全使用モノマー100重量部に対して0.043 重量部と予め精製したブタジエン25重量部を含むシクロへ キサン溶液(濃度20重量%)を加えて70℃で1時間重合 し、その後更に予め精製したスチレン11重量部を含むシク ロヘキサン溶液(濃度20重量%)を投入して70℃で1時 間重合した。

次に、上記で得られたリビングポリマーに、変性剤 1 を重合に使用した全 n ープチルリチウムに対して当モル添加して反応させた。その後メタノールを添加し、次に安定剤としてオクタデシルー3 - (3,5-ジーt ープチルー4 - ヒドロ

WO 03/091339 PCT/JP03/05290

53

キシフェニル)プロピオネートを重合体100重量部に対して0.3重量部添加した。

得られた変性プロック共重合体(ポリマー 6)は、スチレン含有量が30重量%、プロックスチレン量の分析値よりスチレンのプロック率は94%、ピニル結合量が15%であった。また、ポリマー6は、GPC測定におけるポリスチレン換算でのピーク分子量が15.3万の成分が74重量%、ピーク分子量が6.5万の成分が26重量%であった。尚、ポリマー6中に混在する未変性のプロック共重合体の割合は30重量%であった。

g. ポリマー 7

変性剤を使用しないこと以外はポリマー6と同様の方法で、官能基が結合していない未変性ブロック共重合体(ポリマー7)を得た。

3. アスファルト組成物の調製

750ミリリットルの金属缶にストレートアスファルト60-80[日本国 日本石油(株)製】を400g投入し、180℃のオイルバスに金属缶を充分に浸す。次に、溶融状態のアスファルトの中に所定量の重合体等を攪拌しながら少量づつ投入する。完全投入後5000rpmの回転速度で90分間攪拌してアスファルト組成物を調製した。

- 4. アスファルト組成物の特性
 - (1) 軟化点(リング&ボール法)

JIS-K 2207に準じ、規定の環に試料を充填し、 グリセリン液中に水平に支え、試料の中央に3.5gの球を 置き、液温を5 ∇ / m i n の速で上昇させたとき、球の重さで試料が環台の底板に触れた時の温度を測定した。

(2)溶融粘度

180℃でブルックフィールド型粘度計により測定した。

(3)針入度

JIS-K 2207に準じ、恒温水浴槽で25℃に保った試料に規定の針が5秒間に進入する長さを測定した。

(4) 伸度

JIS-K 2207に準じ、試料を形枠に流し込み、規定の形状にした後、恒温水浴内で4℃に保ち、次に試料を5cm/minの速度で引っ張ったとき、試料が切れるまでに伸びた距離を測定した。

(5)接着強さ

トルエンに溶かしたアスファルト組成物を、コーターで帆

布上に塗布し、室温乾燥1時間後、70℃オーブンで7分間 乾燥させ、完全にトルエンを蒸発させた。次に、アスファル ト組成物を塗布した帆布を被着体である表面が平滑な御影石 と共に70℃オーブンに1時間入れ、取り出し後速やかに荷 重1kgのローラーで2回圧着した。そして、23℃の恒温 室で帆布と御影石の180℃剥離試験を行い、接着強さを測 定した。

(6) 低温曲げ特性

20mm×20mm×120mmの形枠にアスファルト組成物を流し込み、型枠の上端部より上に盛り上がった余剰分をカットし、-20℃の低温槽に4時間以上養生後、速やかに取り出しスパンは80mm、積荷速度100mm/min、2点支持中央積荷方式で曲げ応力を測定した。

(7) 高温貯蔵安定性(分離特性)

アスファルト組成物製造直後、内径 5 0 mm、高さ 1 3 0 mmのアルミ缶に、アスファルト組成物をアルミ缶の上限まで流し込み、180℃のオーブン中に入れ、24時間後取り出し自然冷却させた。次に室温まで下がったアスファルト組成物の下端から4 cm、上端から4 cmを採取し、それぞれ上層部と下層部の軟化点を測定し、その軟化点差を高温貯蔵安定性の尺度とした。

5. 排水性舗装混合物の特性

6号砕石を約85重量%、砕砂を約10重量%、石粉を約5重量%用い、空隙率が約20%になるように配合設計された骨材を混合して170℃で加熱し、これにバインダーとして加熱溶融したアスファルト組成物を5重量%添加して170℃で混合し、空隙率が約20%の排水性舗装混合物を製造して下記の特性を測定した。

(1) ホイールトラッキング試験(動的安定度の指標)

「舗装試験法便覧別冊(暫定試験方法)」(日本国 社団法人 日本道路協会発行)に記載されたホイールトラッキング試験方法に準じて測定した。試験温度は60±0.5℃であった。

(2) カンタプロ試験(骨材把握抵抗性の指標)

「舗装試験法便覧別冊(暫定試験方法)」(日本国 社団 法人 日本道路協会発行)に記載されたカンタブロ試験方法 に準じて測定した。養生温度は0℃であり、試験温度は1 8℃であった。

実施例1~3、比較例1~5

プロック共重合体としてポリマー1又はポリマー2を用い、

の特性を表1に示す。

表1に記載の材料及び配合処方に従い以下の試験を行った。
750ミリリットルの金属缶にストレートアスファルト60-80 [日本国日本石油(株)製)を400g投入し、180℃のオイルバスに金属缶を充分に浸す。次に、所定量のブロック共重合体と硫黄(日本国鶴見化学工業(株)製「金華印微粉硫黄」)を溶融状態にし、アスファルト中に少量づつ攪拌しながら投入する。完全投入後5000грmの回転速度で90分間攪拌してアスファルト組成物を得た。そ

S 8 0 0 4 6 4 0 7 5 2 0 P 2 က S 乭 œ 0 2 教 = 0 က 4 뀴 ١ 4 4 度め定可 0 比較例 N P 始た 0 œ $\overline{}$ -高の初不 匝 _ * 0 က ١ 4 1 0 3 5 9 2 2 9 2 0 2 0 比較例: 4 2 P œ 0 0 2 œ $\overline{}$ œ _ N * ١ 2 4 度め定可 2 0 氢 0 P 高の剡不粘た . . 0 比較6 ဖ 0 16 4 1 _ 0 9 က 0 5 8 2 0 毫 P 2 0 2 S 22 ---参 $\overline{}$ 2 0 끂 * 0 8 က ١ 10 0 S 0 N 80 0 6 室 P 0 6 0 6 5000 2 塭 $\overline{}$ 2 S 2 -実 4 0 0 ١ 2 4 2 0 0 2 0 7 毫 7 P က Ö 4 4 % 0 0 浥 $\overline{}$ ່ດ 4 実 4 0 ~ -1 2 0 0 壓 ~ P ر 1 5 8 0 œ 6 4 & & 0 慍 0 4 .4 -Ж 40 アルトの配合量 硫黄の配合盘(重盘部) 軟化点差 (で) ック共重合体の配 (gf / 10mm) 长 数化点 (で) 冷器粘度 (cb) 針入度 (1/10mm) 毎 度 (cm) 接着強さ (gf/10mm) 曲げ応力 (N/mm2) đΩ (重量部) (重量部) 1 # 7 3 龍丘縣 對 7 高温阶安定 7 ĸ ۵ 1 7

表了

比較例5

8, 200

2 2

1 8

また、得られた実施例1、比較例3、比較例5のアスファルト組成物を使用して、排水性舗装混合物を作製し、その特性を表2に示した。

本発明のアスファルト組成物を使用した排水性舗装混合物 は優れた動的安定度及び骨材把握抵抗性を示し、アスファル ト道路舗装に好適なアスファルト組成物であった。

実施例1 比較例3

排水性舗 助的安定度 10,400 8,200

カンタブロ損

(%)

失 率

表 2

1 2

実施例4~6

装混合物

の特性

ポリマー1の代わりにポリマー3(実施例4)、ポリマー4(実施例5)、ポリマー5(実施例6)をそれぞれ使用する以外は実施例1と同様の方法で排水性舗装混合物を調製した。これらの排水性舗装混合物はいずれも優れた動的安定度及び骨材把握抵抗性を示した。

実施例7、8及び比較例6

実施例1と同様の方法で、アスファルト組成物を製造した。

6 0

その特性を表3に示した。

表 3

	実施例7	実施例8	比較例 6
プロック共重合体	ポリマー	ポリマー 6	ポリマー 7
ブロック共重合体の配合量 (重量部)	8	8	8
アスファルトの配合量 (重量部)	1 0 0	1 0 0	100
硫黄の配合量(重量部)	0.2	0	0
軟化点 (℃) 溶融粘度 (cP) 針入度 (1/10mm) 伸 度 (cm) 接着強さ (g[/10mm) 曲 げ応力 (N/mm2)	1 0 2 5 4 0 4 2 8 6 5 3 0 0 7 . 3	9 6 4 2 0 4 8 7 8 4 7 0 0 6 . 1	9 8 4 3 0 4 4 7 9 3 5 0 0 6 . 4
高温貯蔵安 軟化点差 定性 (℃)	1 6	1 8	2 5

産業上の利用可能性

本発明のアスファルト組成物は、軟化点及び伸度が高く、高温貯蔵安定性及び低温曲げ特性に優れるのみならず、道路舗装に用いた際の道路表面の動的安定度、骨材把握抵抗性に優れるため、道路舗装用に非常に適したアスファルト組成物である。かかる特性を生かして、本発明のアスファルト組成物は、道路舗装用のバインダー、特に排水性舗装道路などの道路舗装用に使用するバインダーとして好適に利用できる。

62

請 求 の 範 囲

1. ビニル芳香族炭化水素単量体単位を主体とする少なくとも1つのビニル芳香族重合体プロック(A)と共役ジエン単量体単位を主体とする少なくとも1つの共役ジエン重合体プロック(B)とからなるベースプロック共重合体、但し該ベースプロック共重合体は、水添されていないか、又は水添されている、及び

該ベースブロック共重合体に結合した、少なくも1つの 官能基を含有する変性剤基

を含む、少なくとも1種の変性ブロック共重合体を含むブロック共重合体成分(1)0.5~50重量部;

アスファルト (II) 1 0 0 重量部;及び

硫黄及び硫黄化合物からなる群より選ばれる少なくとも1種の加硫剤(111)0.01~10重量部を含むことを特徴とするアスファルト組成物。

2. 該プロック共重合体成分(I)が、

少なくとも2つの該ビニル芳香族重合体プロック (A) と少なくとも1つの該共役ジエン重合体プロック (B) とからなるベースプロック共重合体、但し該ベースプロック共重 合体が、水添されていないか、又は水添されている、及び 該ベースプロック共重合体に結合した該変性剤基 を含む変性プロック共重合体 (I-A) 10~90重量%;及
7%

少なくとも1つの該ビニル芳香族重合体プロック (A) と少なくとも1つの該共役ジエン重合体プロック (B) とからなるベースプロック共重合体、但し該ベースプロック共重合体は、水添されていないか、又は水添されている、及び 該ベースプロック共重合体に結合した該変性剤基

を含む、該変性ブロック共重合体 (1-A) とは異なる変性ブロック共重合体 (1-B)、及び

少なくとも1つの該ビニル芳香族重合体ブロック (A) と少なくとも1つの該共役ジエン重合体ブロック (B) とからなり、水添されていないか、又は水添されている未変性共 重合体 (1-C)

からなる群より選ばれる少なくとも1つの共重合体10~ 90重量%

を含む混合物であり、但し各重量%はそれぞれ該混合物の重量に基づく、

ことを特徴とする請求項1に記載のアスファルト組成物。

3. 該変性剤基が下記式 (1) ~ (14) よりなる群から選ばれる式で表される少なくとも 1 種の官能基を有することを 特徴とする、請求項 1 又は 2 に記載のアスファルト組成物。

(1)
$$-NR^{1}-R^{5}-OH$$

(2)
$$-N[R^5-OH]_2$$

(3)
$$-NR^1-R^5-Si(OR^6)_3$$

(4)
$$-N[R^5-Si(OR^6)_3]_2$$

(5)
$$-NR^{1}-R^{5}-CH-CHR^{6}$$

$$-N [R5-CH-CHR6]2 ,$$

(7)
$$-C-R^5-OR^6$$

(8)
$$-CH-R^5-OR^6$$

OH

(9)
$$-CR^{1}-R^{5}-Si(OR^{6})_{3}$$
 , OH

(10)
$$-O-R^5-Si(OR^6)_3$$

(11)
$$-C-NR^1-R^5-NR^2R^6$$
,

(12)
$$-C-R^5-NR^2R^6$$

(14)
$$-CH-R^5-NR^2R^6$$

| OH

上記式 (1) ~ (14) において、

Nは窒素原子、Siは珪素原子、Oは酸素原子、Cは炭素 原子、Hは水素原子を表し、

 $R^{1}\sim R^{4}$ は各々独立に水素原子又は炭素数 $1\sim 24$ の炭化水素基を表し、且つ、該炭化水素基は、所望により、各々独立に、水酸基、エポキシ基、アミノ基、シラノール基及び炭素数 $1\sim 24$ のアルコキシシラン基よりなる群から選ばれる少なくとも 1 種の官能基を有してもよく、

各R⁵は各々独立に炭素数 1 ~ 4 8 の炭化水素基を表し、 且つ、所望により、各々独立に、水酸基、エポキシ基、アミ ノ基、シラノール基及び炭素数 1 ~ 2 4 のアルコキシシラン 基よりなる群から選ばれる少なくとも 1 種の官能基を有して もよく、

各R⁶は各々独立に水素原子又は炭素数1~8のアルキル 基を表す。

- 4. 請求項1~3のいずれかに記載のアスファルト組成物の 製造方法であって、
 - (1) ピニル芳香族炭化水素単量体単位を主体とする少

なくとも1つのビニル芳香族重合体ブロック (A) と共役ジエン単量体単位を主体とする少なくとも1つの共役ジエン重合体ブロック (B) とからなるベースブロック共重合体、及び

該ベースプロック共重合体末端に結合したリチウムイオン

を含むリビングブロック共重合体を提供し、

- (2) 該リビングプロック共重合体を、少なくも1つの官能基を含有する、又は少なくとも1つの官能基を形成することができる変性剤化合物と反応させることにより、変性プロック共重合体を得、
- (3) 得られた変性プロック共重合体、及び硫黄及び硫黄 含有化合物からなる群から選ばれる少なくとも1種の加硫剤 を、攪拌しながら溶融状態のアスファルトに添加する、こと を含む方法。
- 5. 該工程 (2) で得られた該変性プロック共重合体を水添することを特徴とする請求項4に記載の方法。

	BIFICATION OF SUBJECT MATTER C1 ⁷ C08L95/00				
According to	According to International Patent Classification (IPC) or to both national elassification and IPC				
B. FIELDS SEARCHED					
Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int.Cl ⁷ C08L95/00					
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched					
Electronic d	Electronic data base consulted during the international search (name of data base and, where practicable, search terms used)				
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT				
Category*	Citation of document, with indication, where app	propriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.		
Y		L INDUSTRIES, LTD.),	1-3 4-5		
A	20 May, 1998 (20.05.98), Claims		4-3		
1		10-147767 A			
Y	EP 561472 A1 (SHELL INTERNAT	TONAL RESARCH	1-3		
Â	MAATSCHAPPIJ B.V.),		4-5		
l	22 September, 1993 (22.09.93) Claims	•			
1	& US 5212220 A1 & JP	6-41440 A			
1		9301405 A			
1	& CN 1092788 A				
Y	JP 10-168323 A (Petroleum En	ergy Center),	1-3		
A	23 June, 1998 (23.06.98), Claims		4-5		
ļ	(Family: none)				
		·			
× Furti	her documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.			
* Speci	al categories of cited documents: ment defining the general state of the art which is not	"T" later document published after the int priority date and not in conflict with t	emational filing date or he application but eited to		
consid	dered to be of particular relevance r document but published on or after the international filing	understand the principle or theory und "X" document of particular relevance; the	derlying the invention		
date		considered novel or cannot be considered step when the document is taken alon	ered to involve an inventive		
cited	ment which may throw doubts on priority elaim(s) or which is to establish the publication date of another citation or other	"Y" document of particular relevance; the considered to involve an inventive ste	claimed invention cannot be		
"O" docur	al reason (as specified) ment referring to an oral disclosure, use, exhibition or other	combined with one or more other suc	h documents, such		
"P" docu	means combination being obvious to a person skilled in the art				
Date of the	Date of the actual completion of the international search 29 July, 2003 (29.07.03) Date of mailing of the international search 12 August, 2003 (12.08.03)				
	mailing address of the ISA/	Authorized officer			
Jap	anese Patent Office				
Facsimile	No.	Telephone No.			

Category*	Citation of document, with indic	ation, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y A	EP 174795 A2 (Esso : 19 March, 1986 (19.0	Societe Anonyme Française),	1-3 4-5
	Claims & JP 61-87753 A & GB 2164344 A & DE 3580077 C & AU 591875 B	& GB 8423078 A0 & DE 3580077 D & AU 4696885 A & CA 1262976 A	
Y A		RANCE, Societe Anonymedite),	1-3 4-5
	& DE 68912044 D & DK 113690 A & BR 8907085 A	& WO 90/02776 A1 & AU 4217689 A & FR 2636340 A1 & NO 902038 A & AU 628390 B & ES 2062069 T	
	& AT 99723 T		1-3
Y A	24 May, 1994 (24.05	.94),	4-5
	& WO 92/11321 A2 & DE 69124998 C & FR 2670497 A1	& AU 9137491 A & FR 2670498 A	
	& CA 2076046 A & BR 9106225 A & MX 9102643 A	& NO 923187 A & JP 5-504372 A & AU 651419 B	
	& AT 149549 E & ES 2101080 T & DE 69124998 T	& EP 517881 A & AU 9137491 A & FR 2670498 A & NO 923187 A & JP 5-504372 A & AU 651419 B & AT 149549 T & DE 517881 T & JP 3222887 B	
Y A	US 5270361 A1 (Bits	mar R. & D.), 14.12.93),	1-3 4-5
	& US 5501730 A1 & JP 7-500141 A	& WO 93/17076 A2 & EP 628067 A & AU 3489993 A & AT 179199 T	
	& CA 2106381 A1 & DE 69324572 T	& AT 179199 T	
Y A	US 4554313 A1 (Elf 19 November, 1985 (Claims	19.11.85),	1-3 4-5
	& US 4567222 A1 & JP 59-4648 A & AU 6468186 A	& EP 96638 A1 & AU 1560283 A & DE 3368671 D	
	& IT 8321433 A0 & DK 263783 A	& BR 897006 A & NO 832104 A & BR 8303074 A	
	6 ES 523133 A 6 CA 1209293 A 6 AT 24537 T	© EP 96638 A1 © AU 1560283 A © DE 3368671 D © BR 897006 A © NO 832104 A © BR 8303074 A © GB 2138258 A © AT 24537 E © IT 1164261 A © CH 661051A	
	6 IT 1164261 B	& CH 661051A	

C (Continua	tion). DOCUMENTS CONSIDERED 1		D. L
Category*		ion, where appropriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.
Y A	US 4242246 A1 (E1f U 30 December, 1980 (30 Claims & JP 55-3492 A & BE 877112 A & DK 257479 A & NL 7904837 A & FR 2429241 A & ES 481722 A & CA 1137242 A & CH 639985 A & IT 1121867 B	.12.80),	4-5
Y A	US 4145322 A1 (ELf U 20 March, 1979 (20.0 Claims 5 JP 53-88022 A 6 NO 774462 A 5 SE 7714801 A 6 NL 7714455 A 6 ER 7708682 A 6 ER 1708682 A 6 ER 1909260 A 5 SE 9809260 A 6 SE 485814 A 5 JP 55-69650 A 6 ER 7907255 A 6 CA 1109191 A 6 T 118479 A 6 CA 1109191 A 6 T 118479 A 6 T 118479 A 6 T 118479 A 6 T 1127205 A 6 DE 168074 B	nion),	1-3
Y A	WO 97/14754 A1 (ELI 24 April, 1997 (24. Claims	ANTAR FRANCE),	1-3

Category* Citation of document, with indication, where appropriate, of the relevant passages Relevant to claim No. MO 97/10304 A2 (SHIELL INTERNATIONALE RESEARCH MARTSCHAPPIH B.V.), 20 March, 1997 (20.03.97), Claims & US 5798401 A1 & JP 11-512466 A

国際出願番号 PCT/JP03/05290

A. 発明6	D属する分野の分類(国際特許分類(IPC))		
Int	. C1': C08L95/00		
調査を行った	を行った分野 た最小限資料(国際特許分類(I P C)) . C l ⁷ : C 0 8 L 9 5 / 0 0		
	以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの		
国際調査で	使用した電子データベース(データベースの名称、)	調査に使用した用語)	
C. 関連	すると認められる文献		887年十十
引用文献の カテゴリー		きは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
Y A	EP 842982 A2 (DAIC INDUSTRIES, LTD.) 19 Claims &US 5925695 A1 &J	98. 05. 20	$ \begin{array}{c c} 1-3\\ 4-5 \end{array} $
Y A	EP 561472 A1 (SHEI ALE RESARCH MAATSO 1993. 09. 22, Claims &US 5212220 A1 &1 &BR 9301188 A &M	CHAPPIJ B. V.) 3 JP 6-41440 A	1-3 4-5
区欄	D統きにも文献が列挙されている。	□ パテントファミリーに関する別	川紙を参照。
「A」特的 「E」国際 以後 「L」優多 「A」文章	に献のカテゴリー に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示す つ 際出顧目前の出顧または特許であるが、国際出顧日 をに次表されたもの 作権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行 管しくは他の特別な理由を確立するために引用する 家(領血を付す) 原による開示、使用、展示等に言及する文献 際出顧目前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願	の日の後に公妻された文献 「丁」国際出頭日又は優先日後に公表 出頭と矛盾するものではなく、 の理解のために引用するもの 「又」特に関連のある文献であって、 っ新規性又は進歩性がないと考 「Y」特に関連のある文献であって、 上の文献との、当業者とこって よって進歩性がないと考えら 「&」同一パテントファミリー文献	発明の原理又は理論 当該文献のみで発明 えられるもの 当該文献と他の1以 自明である組合せに
国際調査	を完了した日 29.07.03	国際調査報告の発送日 12.	08.03
	機関の名称及びあて先 日本国特許庁(ISA/JP) 郵便番号100-8915 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号	特許庁審査官(権限のある職員) 小 野 寺 務 電話番号 03-3581-1101	4 J 8118 内線 3455

国際調査報告

C(続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の		関連する 請求の範囲の番号
カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 & C N 1092788 A	an 水の配置の番号
Y A	JP 10−168323 A (財団法人石油産業活性化センタ 一) 1998. 06. 23, 特許請求の範囲 (ファミリーなし)	1 - 3 4 - 5
Y A	EP 174795 A2 (Esso SociétéAnony me Française) 1986. 03. 19, Claims & JP 61-87753 A & GB 8423078 A0 & GB 2164344 A & DE 3580077 D & DE 3580077 C & AU 4696885 A & AU 591875 B & CA 1262976 A	$1-3 \\ 4-5$
A A	EP 360656 A1 (ELF FRANCE, Société Anonymedite) 1990. 03. 28, Claims LyP 3-501035 A & WO 90/02776 A1 & US 5508112 A1 & AU 4217689 A & DE 68912044 D & FR 2636340 A1 & DK 113690 A & NO 902038 A & BR 8907085 A & AU 628390 B & AT 99723 T & & ES 2062069 T	1 - 3 4 - 5
Y A	US 5314935 A1 (Elf Antar France) 1994. 05. 24, Claims &WO 92/11321 A2 &EP 517881 A &DE 69124998 C &AU 9137491 A &FR 2670497 A1 &FR 2670498 A &CA 2076046 A &NO 923187 A &BR 9106225 A &JP 5-504372 A &MX 9102643 A &AU 651419 B &AT 149549 E &AT 149549 T &ES 2101080 T &DK 517881 T &DE 69124998 T &JP 3222887 B	1 - 3 4 - 5
Y A	US 5270361 A1 (Bitumar R.&D.) 1993. 12. 14, Claims &US 5501730 A1 &WO 93/17076 A2 &JP 7-500141 A &EP 628067 A &DE 69324572 C &AU 3489993 A &CA 2106381 A1 &AT 179199 T &DE 69324572 T	1-3 4-5
Y A	US 4554313 A1 (Elf France) 1985. 11. 19, Claims &US 4567222 A1 &EP 96638 A1 &JP 59-4648 A &AU 1560283 A &AU 6468186 A &DE 3368671 D &IT 8321433 A0 &BE 897006 A	1-3 4-5

C(続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
	&DK 263783 A &NO 832104 A &FR 2528439 A &BR 8303074 A & & & & & & & & & & & & & & & & & &	
Y A	US 4242246 A1 (Elf Union) 1980. 12. 30, Claims JP 55-3492 A &IT 7923755 A0 &BE 877112 A &SE 7905446 A &DK 257479 A &NO 792073 A &NL 7904837 A &DE 2925106 A &FR 2429241 A &GB 2025986 A &ES 481722 A &BR 7903877 A &CA 1137242 A &AT 435279 A &CH 639985 A &IT 1121867 A	1 - 3 4 - 5
Y A	US 4145322 A1 (Elf Union) 1979. 03. 20, Claims &JP 53-88022 A &BE 862324 A1 &NO 774462 A &DE 2758452 A &SE 7714801 A &DK 580777 A &NL 7714455 A &FR 2376188 A &BR 7708682 A &ES 465476 A &GB 1548541 A &BE 879847 A &SE 7909260 A &DK 472979 A &NO 793609 A &NL 7908230 A &FS 485814 A &DE 2945365 A &JP 55-69650 A &FR 2440967 A &BR 7907255 A &GB 2038848 A &CA 1109191 A &CH 625263 A &AT 718479 A &AT 932077 A &CA 1137243 A &CH 643282 A &IT 1089084 A &IT 1089084 B &IT 1127205 A &IT 1089084 B &IT 1127205 A &IT 1089084 B	1-3 4-5
Y A	WO 97/14754 A1 (ELF ANTAR FRANC E) 1997. 04. 24, Claims &US 5883162 A1 &JP 10-511737 A &AU 7305396 A &CA 97014754 A &FR 2740140 A &NO 972809 A &EP 799280 A &CZ 9701927 A &PL 320795 A &BR 9607167 A &EE 9700130 A	1-3 4-5

	EDWINDER 3 1 C17 3 2 C	
C(続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の	コロッキャ ひょく かっかごとのサーフト・ト てっちょう	関連する
カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	請求の範囲の番号
Α	WO 97/10304 A2 (SHELL INTERNATI	1-5
	ONALE RESEARCH MAATSCHAPPIJ B.	
	V.) 1997. 03. 20, Claims	1
	&US 5798401 A1 &JP11-512466 A	
	&AU 7128096 A &TR 9800447 T	1
	&TW 379243 B &DE 69613133 D	
	&ZA 9607697 A &CA 2230787 A	
	&NO 981087 A &EP 850277 A	
	&PL 325471 A &CZ 9800673 A	
	&CN 1196074 A &AU 704498 B	
	&NZ 319130 A &BR 610680 A	
	&HU 9900743 A &SK 32298 A	
	&AT 201709 A &DK 850277 A	
	&ES 2160837 T &DE 69613133 T	
		1
		1
		1
-		
		1
		1
		1
		1
		i
		1
		1
	1	1